LICEO ELVIRA SANCHEZ DE GARCES

PROFESOR JORGE LUIS PEREZ ORAMAS 

**SEGUNDO AÑO MEDIO / Ciencias Naturales**

AÑO 2021 PRIMER SEMESTRE

Mail: jorge.luis.perez@liceoelvirasanchez.cl  +569 63521809

Nombre: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ Calificación : 36 puntos.

QUIMICA ( PRUEBA SEMESTRAL) Trabajo 5

Objetivos:

1- Identificar y caracterizar disoluciones y mezclas heterogéneas.

2- Interpretar gráficos de Curvas de Solubilidad.

3- Resolver cálculos de concentración Molar.

**I** - Clasifica las siguientes representaciones en mezcla heterogénea o mezcla homogénea:



 A) ¿Cómo es el tamaño de las partículas en un sistema

 y de otros heterogéneo?

 B) ¿Cómo valoras la estabilidad de un sistema heterogéneo

 En el tiempo?

**II** - La siguiente representación corresponde a la curva de solubilidad de varias sales con el aumento de la temperatura :

 1- Selecciona las alternativas correctas:



 \_\_\_ La curva del sulfato de Cerio, Ce2(SO4)3 representa

 la sal más soluble a 45ºC.

 \_\_\_ A la temperatura aproximada de 23ºC hay dos

 **×** Disoluciones con 40 g de soluto disuelto.

 \_\_\_ La sal nitrato de potasio, KNO3 representa la sal

 Ά más soluble a 50ºC.

 \_\_\_ El punto X representa una disolución sobresaturada

® **ɡ** **ʙ**  \_\_\_ El punto g representa una disolución No Saturada.

 \_\_\_ La disolución B representa una disolución Saturada.

2- Explica cómo saturar la disolución representada por B.

3- Con respecto a la disolución X responde:

 .¿ Cuántos gramos tiene disueltos?

 . Si agitamos bruscamente la disolución representada por X .Explica qué debe suceder. Cuántos gramos de Nitrato de potasio ( KNO3) deben obtenerse ?

4- ¿Es la disolución de la sal sulfato de cerio, Ce2(SO4)3 soluble a altas temperaturas ?

Cómo prepararías una disolución de esta sal , en agua fría o caliente.

5- Calcula la Molaridad de la disolución representada por g.

Datos : Mm ( NaCl ) = 58,5 g.mol-1

6- Si la Disolución representada por A, del cromato de potasio K2CrO4 tiene disueltos 0,36 moles de esta sal y una molaridad 2M . ¿ Calcula el volumen de esta disolución ?

**Norma de Calificación :**

**I- 12 puntos 4 c/u II – 24 puntos 1-6 2- 3 3-3 4-4 5- 4 6-4**